

التاريخ: 2010/02/14
المدة: ساعة ونصف

جامعة المسيلة
كلية العلوم والهندسة
قسم الفيزياء - نظام LMD

امتحان في مقياس تقنيات التحليل الفيزيائي والكيميائي

التمرين الأول ك07

لتكن لدينا ذرة البوتاسيوم (Potassium) K ذات العدد الذري (Z=19)، و طاقة الحالة الأساسية لهذه الذرة هي: $E = -4,35 \text{ ev}$

- 1- أكتب التمثيل الإلكتروني لذرة البوتاسيوم.
- 2- أكتب التمثيل الطيفي للحالة الأساسية لذرة البوتاسيوم.
- نريد دراسة خط الإرسال $4p \rightarrow 4s$ ، مع اعتبار أن التفاعل سبين- مدار مهمل وأن الطاقة للحالة المثارة لذرة البوتاسيوم (4p) مساوية إلى: $E(4p) = -2,7306 \text{ ev}$.
- 1- أكتب التمثيل الطيفي للحالة المثارة (4P) لذرة البوتاسيوم.
- 2- أحسب الطول الموجي λ_0 لخط الإرسال $4p \rightarrow 4s$.
- * نعتبر الآن أن التفاعل سبين- مدار غير مهمل و أن ثابت البنية الدقيقة A(4p) للحالة المثارة لذرة البوتاسيوم مساويا إلى: $A_{4p} = 0,0033 \text{ ev}$.

- 1- أكتب في حالة البنية الدقيقة التمثيل الطيفي للحالة الأساسية و المثارة لذرة البوتاسيوم.
- 2- أرسم على مخطط طاقي جميع الحدود الطيفية مع الطاقة الموافقة لكل حد و كذا الانتقالات الممكنة.
- 3- أحسب الأطوال الموجية الممكنة لخط الإرسال $4p \rightarrow 4s$ في حالة البنية الدقيقة.

ملاحظة: خذ أربعة أرقام بعد الفاصلة

التمرين الثاني : 05

قيست النفاذية ($T = \frac{I}{I_0}$) لمحلول مميح يحتوي على شوارد النحاس Cu^{+2} ، تركيزه المولاري ($C = 0.10 \text{ mol/l}$) عند $\lambda = 600 \text{ nm}$ ، فكانت مساوية إلى القيمة (0.30)، وذلك باستخدام خلية طولها (5 mm) فأحسب مايلي:

1. معامل الامتصاص المولاري للمحلول عند 600 nm .
2. امتصاصية المحلول (A) عند 600 nm .
3. كم تقدر قيمة النفاذية (T) التي تعبر خلية طولها (1 mm) عند 600 nm .

التمرين الثالث ك07

ليكن لدينا جزيئة $\text{C}^{12}\text{O}^{16}$ ثنائية الذرة والتي نعتبرها في حالة دوران نقي، أي تتواجد في المستوي الاهتزازي الأساسي ($V=0$)، حيث أعطى طيف الامتصاص لهذه الجزيئة خطوطا في الترددات التالية:

$\bar{\nu} (\text{cm}^{-1})$	11,52	15,36	19, 2	23,04	26,88	30,72	34,56	38,4	42,24
------------------------------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	------	-------

وإذا علمت أن: $\bar{\nu} = 2B(J+1)$ و $J = J+1$ ، فأحسب مايلي:

- 1- ثابت الدوران (B) للجزيئة $\text{C}^{12}\text{O}^{16}$.
- 2- عزم عطالة جزيئة $\text{C}^{12}\text{O}^{16}$.
- 3- أحسب الكتلة المختزلة للجزيئة $\text{C}^{12}\text{O}^{16}$.

$\frac{3}{2} = \frac{J}{J+1}$

$\Delta \bar{\nu} =$

مقياس: مبادئ في تقنيات التحليل الفيزيائي والكيميائي - نظام LMD ، السداسي الثالث

- 4- طول الرابطة بين C و O في حالة الاتزان.
- 5- ماهي قيم العدد الكوانتي الدوراني J و J الموافقة للترددات السابقة.
- 6- هل توجد مستويات دورانية ذات أعداد موجي أقل من $(11,52 \text{ cm}^{-1})$ ، ماهي إذا قيم أعدادها الموجية. نقوم الآن بزيادة الطاقة في مجال الإشعاع تحت الأحمر فتمتص الجزيئة السابقة هذه الطاقة فتنتقل من مستوى اهتزازي أساسي إلى آخر مثار، فتزيد هذه الحالة من تمدد مط الرابطة، فإذا علمت أن الفرق في الطاقة بين المستوي الاهتزازي الخامد والمثار تساوي إلى: $0,266 \text{ ev}$.
جد في هذه الحالة مايلي:
1. تردد الامتصاص بـ (cm^{-1}) .
2. ثابت الاهتزاز (ثابت الصلابة) k .

بعض المعطيات

- ثابت بلانك: $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ Js}$
- عدد أفوادر: $N_A = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- $M(O) = 15,99 \text{ g/mol}$, $M(C) = 12,00 \text{ g/mol}$
- $A = \log \frac{I_0}{I}$
- $E_{S,0} = \frac{A_{4p}}{2} [J(J+1) - L(L+1) - S(S+1)]$
- $\log X = \frac{\ln X}{\ln 10}$
- $e^{-0,2406} \approx 0,7861$
- سرعة الضوء في الخلاء: $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$
- $hc = 19,89 \times 10^{-26} \text{ Jm} = 12,43 \times 10^3 \text{ ev} \cdot \text{Å}^\circ$

حظ سعيد

م. حرايز